

بسم الله الرحمن الرحيم

مؤسسة ناشر الإعلامية

تقدم مقال بعنوان

طرق مختلفة لتحضير القنابل والعبوات بامور بسيطة ومتوفرة

الى الاسود في بلاد الغرب الكافر، اربعوهم وردوا لهم الصاع صاعين ، وتذكروا
دماء شهدائنا واطفالنا وشيوخنا

قنبلة بسيطة الصنع

المواد المكونه :

1- فلاش تنظيف الحمامات . يجب ان يكون افضل نوع موجود في السوق

.قصدير : المستخدم في تغليف الاطعمه . ارخص نوع موجود واخف نوع -2

. علبة بيبسي عائلي اكبر حجم تنتج اعلى صوت -3

طريقة العمل :

1- نقطع القصدير اجزاء صغيرة ونلفها مثل السجاير ونضعها داخل علبة
البيبسي يجب ان نتأكد ان العلبة ما بها فتحات تسرب الهواء معها .

- 2- نزع الفلاش بكميه مناسبه بحيث انها ما تكون كثير ولا قليل حسب كمية القصدير الموجود داخل العلبة .
- 3- اغلق العلبة باسرع وقت ممكن ورجها جيداً ثم ارميها على الهدف ستنفجر وترعبهم

طريقه أخرى

صناعه عبوة ناسفه بطريقه بدائيه

: واليكم الطريقه

: اولاً: المواد المطلوبه

بنزين-1

تنر <<< يستخدم في المدارس لمسح الحبر العالق بالسبورة-2

سم فئران -3

مسامير-4

h₂so₄ حمض الكبيريت-5

جبس أو أسمنت-6

ثانيا: العبوات

نحضر عبوتان حليب مجفف مثل حليب المجفف (نيدو) نحضر واحدة كبيرة *
والاخرى صغيرة بحيث ان الصغيرة تدخل في الكبيرة

ثالثا: الصاعق

نحضر لمبه صغيرة من اي مكان لعبة اطفال او محل كهربائي-1
نحضر سلك طويل موجب وسالب من اي محل كهرباء يكون طولة من (10م-2
(الى15م)

نحضر بطاريه سيارة-3

(رابعا:طريقه العمل للعبوة ووضع الصاعق ومن ثم وضعها (زرعها

بسم الله الرحمن الرحيم والصلاة والسلام على اشرف المسلمين سيدنا محمد
وعلى اله وصحبه اجمعين اللهم انصر اخواننا المجاهدين بكل مكان واليكم
طريق العمل:

أ- نقوم باحضار سم الفئران والمسامير ويفضل ان تكون المسامير حادة وليست كثيرة ولاكن بحيث انها تنتشر بكل مكان للعبوة نخلط المسامير وسم الفئران لمدة يوم نتركها لكي يتم التفاعل بين الحديد والمادة السامة

ب- نحضر العبوة الصغيرة ونقوم بملئها بالبنزين ونترك مسافه بسيطه وهي مساحه للاوكسجين

ج- نحضر الصاعق والذي تركيبته كالتالي نقوم بكسر اللمبه بحيث اننا نحافظ على السلك الرقيق بها وهو سلك التنجستن ومن ثم نقوم باحضار السلك الطويل الذي احضرناه ومن ثم نوصل السلك باللمبه ومن ثم يكون جاهز لايصاله بالبطاريه

د- نقوم بادخال الصاعق داخل العبوة الصغير مع الحفاظ على سلك التنجستن ومن ثم نحضر الغطاء البلاستيكي ونقوم بفتح جزء منه لنخرج السلك منه وبالتالي سيكون الصاعق داخل العبوة ومن ثم نحضر الجبس ونخلطه مع الماء ونضعه على سطح العبوة لضمان غلقها نهائيا وعدم اي تسريب منها ومن هنا أصبحت العبوة الصغيرة جاهزة

هـ- نقوم باحضار العبوة الكبيرة بعد ان جهزت العبوة الصغيرة ونضع العبوة الصغيرة داخل الكبيرة كما ذكرنا ومن ثم نقوم بخلط التتر مع البنزين مع

لمسامير التي خلطت مع سم الفئران ونضعها بالعبوة الكبيرة بحيث أن تملأها
جميعها

و- بعد ذلك نرى أن السلك أصبح خارجها ومن ثم نقوم باحضار الغطاء
البلاستيكي للعبوة الكبيرة للحليب المجفف ونقوم بفتح ثقب لمرور السلك الطويل
ومن ثم يتبق الخطوة الاخير

ز- نقوم بتجبيس العبوة كامله بحيث أن لايبان من الجسم اي شئ وتترك حتى
ينشف الجبس بها او الاسمنت وتكون صلبه وذات قوة

ح- الشكل الاخير للعبوة هو عبارة عن جسم اسطواني يخرج منه سلك (+)
(-) والاخر

ج- زرع العبوة او بمعنى اسهل وضعها نترقب مرور جيب عسكري مثلا او سيارة
العدو ومن ثم بمكان يوجد به تراب او رمال كثيفه نضع العبوة في سله مهملات
او نضعها بنفش الشارع ومن ثم الاختباء بمكان بعيد ويوجد معنا بطارية السيارة
وعند اقتراب الهدف ووصوله نضع السلك الموجب والاخر السالب ومن ثم يتم
الاشتعال وحدوث الانفجار

ملاحظات بسيطه جدا

اولا: لحدوث عملية الاحتراق لابد من توفر مادة مشتعله وهواء (او كسجين) ومادة مساعدة للاشتعال مثل ترك مساحه في العبوة الصغير لدوث الاحتراق

ثانيا - كلما زاد حجم العبوة كلما زاد قوة الانفجار

الثالث

مضرب بيسبول ضع عليه "القيـر" او القطران او صمغ قوي ثم وزع عليه مسامير .. طرفها المدبب للأعلى وجندل رؤوس الكافرين فيه

الرابع

وهذه مواد طعام

محلات sodium bicarbonate NaHCO_3 بيكربونات الصوديوم 60

"البقالة صناعة الحلوى "خميرة الحلوى

الصيـدليات كمسهـل قبل العمليات * paraffin (برافين) زيت 61

في التصوير الفوتوغرافي silver nitrate AgNO_3 نترات الفضة 62

تفاعل الفضة مع النتريك

الكافور لحفظ الملابس والفراش naphthalene C_{10}H_8 63 نفتالين

"الصيـدليات البقالات. "مرطب اليدين vaseline $\text{C}_{15}\text{H}_{32}$ 64 فازلين

الخامس

: متفجر اليوريا

المواد المطلوبة

جرام من سماد اليوريا 600

لتر من الماء المقطر 1
%لتر حمض النيتريك لا يقل تركيزه عن 35 1

الادوات

ترموتر ذو درجة حرارة لا تقل عن مائة درجة مئوية
وعاء من الالومنيوم
اداة للتقليب ولتكن من الخشب النظيف

الطريقة نذيب اليوريا فى الماء المقطر

(ثم توضع على النار فى وعاء من الالومنيوم ويبدأ التحريك) الموضوع امن
ثم نضيف الحمض مع التحريك على ان لا تزيد درجة حرارة الخليط عن 85 درجة
مئوية

ويفضل فى هذه الحالة التحريك بالترموتر تترك اليوريا بعد الانتهاء من سكب

الحمض فترة خمس دقائق على درجة حرارة 85 درجة

بعدها نترك الخليط 24 ساعة فى وعاء بلاستيك

ثم نقوم بترشيحه بقطعة قماش ويوضع فى 1 لتر من الماء البارد جدا

ثم نرشحه مرة اخرى ونقوم بتجفيفه فى الشمس

المتوقع من الراسب 600 جرام من المادة

لها لون ابيض شاحب ولها شكل مثل قشر السمك

اذا كانت البلورات قد تجمعت واصبحت كتل قم بتكسيورها بقطعة خشب

فتتناثر وتأخذ شكل قشر السمك

خصائص المادة

تحتاج الى صاعق قوى

أمنة

لا تتأثر باللهب

ولا بالطرق

لايستعمل معها معدن الحديد الا من خلال عازل

افضل نتيجة للحصول على انفجار قوى هو صاعق تسلسلى

(من الفلومينات+ار دى اكس+ تى ان تى (نقى

مع الاكثار من المادة المحرصة حول الصاعق داخل العبوة ولتكن مثلاً من 5 الى

(10 % من حجم المادة المتفجرة (اليوريا

قوة الانفجار اذا تم تركيب الصاعق كما ذكر وبالشكل التسلسلى

يعنى دون خلط الثلاث مواد تاخذ قوة انفجار اعلى من التى ان تى

..ما يعادل 7500 متر فى الثانية

السادس

تركيز ماء البطارية- أو Sulphuric acid H_2SO_4 حامض الكبريتيك 1

مختبرات

تفاعل النترات مع حمض الكبريتيك 2 Nitric acid HNO_3 حامض النيتريك

سماد زراعي "تركيز 3 Ammonium nitrate NH_4NO_3 نترات الامونيوم

من 32% إلى 34%

تفاعل غاز الامونيا مع حمض النيتريك

سماد زراعي POTASSIUM NITRATE KNO_3 نترات البوتاسيوم 4

تستخرج من روث الماعز

تفاعل ملح الطعام مع 5 SODIUM NITRATE $NaNO_3$ نترات الصوديوم

حمض النيتريك

تفاعل الرصاص مع $6 \text{ LEAD NITRATE Pb(NO}_3)_2$ نترات الرصاص
حامض النيتريك

تفاعل الباريوم مع حامض $7 \text{ Barium nitrate BaNO}_3$ نترات الباريوم
النيتريك

تفاعل اليوريا مع حامض $8 \text{ Urea nitrate Co(NO}_3)_2$ نترات اليوريا
النيتريك

يباع في البقالات $9 \text{ Citric acid C}_6\text{H}_8\text{O}_7$ حامض الليمون
منظف الحمامات $10 \text{ Hydrochloric acid HCl}$ حامض الهيدروكلوريك
يباع في البقالات

تركيز الخل $11 \text{ Acetic acid C}_2\text{H}_4\text{O}_2$ حامض الخليك
أكسد الهيدرازين باستعمال $12 \text{ Hydrozic acid HN}_3$ حامض الهيدروزيك
 H_2O_2

تفاعل النحاس مع حامض $\text{Copper sulfate CuSO}_4$ كبريتات النحاس 13
الكبريتيك

تفاعل هيدروكسيد $14 \text{ Potassium sulfate K}_2\text{SO}_4$ كبريتات البوتاسيوم
البوتاسيوم مع حامض الكبريتيك

تسمى الشبة)) $15 \text{ Alluminum solfate Al}_2(\text{SO}_4)_3$ كبريتات الألمنيوم
أو

تفاعل الألمنيوم مع حامض الكبريتيك

تفاعل الصوديوم مع $16 \text{ Sodium sulfate Na}_2\text{SO}_4$ كبريتات الصوديوم
حامض الكبريتيك

تستخدم لإزالة الألوان $17 \text{ Sodium sulfite Na}_2\text{SO}_4$ كبريتات الصوديوم
بعد التبييض

18 Sodium hydro sulfite NaHSO_3 كبريتيت هيدروجين الصوديوم

تستخدم في عملية التخميض كمثبت

19 Potassium chloride KCl الملح البديل لأمراض الكلوريد البوتاسيوم

الضغط الدموي

20 Ammonium chloride NH_4Cl تفاع لحمض كلوريد الامونيوم

الكلوردريك والامونيا

21 Sodium chloride NaCl ملح الطعام كلوريد الصوديوم

22 Potassium chlorate KClO_3 مبيد الاعشاب كلورات البوتاسيوم

الضارة

يحضر بأكسدة كلوريد البوتاسيوم

23 Sodium chlorate NaClO_3 يحضر بأكسدة كلورات الصوديوم

كلوريد الصوديوم

24 Mercury Hg تستعمل في موازين الحرارة. أو عند العشابين الزئبق

"السحر"

25 Sodium azide NaN_3 معامل المحاليل الطبية أزيد الصوديوم

26 Iodine I الصيدليات كمطهر الجروح اليود

27 Ammonium hydroxide NH_4OH يباع ف هيدروكسيد الامونيا

الصيدليات ويستعمل في صبغة الشعر

يحضر من نترات المنيوم

28 Sodium hydroxide NaOH صود الغسيل. أو هيدروكسيد الصوديوم

يحضر من ملح الطعام

29 هيدروكسيد البوتاسيوم

صناعة الصابون السائل Potassium hydroxide KOH

يباع في **Hydrogen peroxide H₂O₂** 30 بروكسيد الهيدروجين

الصيدليات كمطهر أو يستعمل لصبغ الشعر

مذيب صباغة الاظافر **Acetone C₃H₆O** 31 الأسيتون

دواء للمسالك البولية **Hexamine C₆H₁₂N₄** 32 الهكسامين

الفحم الابيض

سماد زراعي **Urea Co(NH₂)₂** 46% - 33 اليوريا

في محلات بيع زيوت الدهان **Alluminum powder Al** 34 بودرة ألمنيوم

يستخدم في صناعة التماثيل **Magnesium Mg** 35 بودرة المغنسيوم

في محلات بيع مواد الزراعة **Sulfur powder S** 36 بودرة الكبريت

بعد حرق الأخشاب **Charcoal powder C₆H₂O** 37 بودرة الفحم

بواسطة التحليل الكهربائي لملح **Na ****I** 38 معدن الصوديوم

الطعام

يدخل في صناعة سموم الحشرات **Phosphorous P₄** 39 معدن الفسفور

يستخدم في الطلاء **Zinc powder Zn** 40 معدن الزنك

يحضر بكلورة الايثان **Hexachloroethane C₂Cl₆** 41 سداسي كلوروايثان

يحضر بنترجة **pranitroaniline C₆H₄NH₂(NO₂)** 42 بارانيتروانيلين

الانيلين

يستخدم في الصباغة* ويحضر من البنزين **aniline C₆H₅NH₂** 43 الانيلين

يستخدم في الدهان وصناعة الصمغ **toluene C₆H₅CH₃** 44 التلويين

من صدأ الحديد الأسود **ferrous oxide Fe₂O₃** 45 أكسيد الحديدوز

المغناطيس

من صدأ الحديد الأحمر العادي **ferric oxide Fe₃O₄** 46 أكسيد الحديدك

بأكسدة عنصر الباريوم **Barium oxide BaO** 47 أكسيد الباريوم

تفاعل غاز الامونيا 48 anhydrous hydrazine N_2H_4 انهيدرس هيدرازين
مع هيبوكلوريت

الصوديوم في 49 hydrazine hydrate N_2H_5OH هيدرازين هيدرات
وجود جلائين وأسيتون

الكحول الطبي العادي 50 ethyl alcohol C_2H_5OH الكحول الايثيلي
الصيدليات

المختبرات 51 methyl alcohol CH_3OH الكحول الميثيلي

في الصيدليات يحضر من الأسبرين 52 phenol C_6H_5OH الفينول
يستعمل في الصباغة وضد التأكسد 53 phanpthol $C_{10}H_8O$ الفانفتول
في الصيدليات لتليين الجلد 54 glycerine $C_3H_5(OH)_3$ الجلسرين
"مرطب"

تركيز سائل تبريد محرك السيارات 55 glycol $C_2H_8O_2$ الجليكول
يستخدم 56 ammonium oxalate $C_2H_8N_2O_4$ اوكسلات الامونيوم
كمثبت للخلائط الكيميائية

من 57 potassium permanganate $KMnO_4$ برمنجنات البوتاسيوم
الصيدليات ويستخدم لتطهير المياه. دواء للأمراض الجلدية

منظف لآلة التصوير ويحضر 58 nitro benzene $C_6H_5NO_2$ النيتروبنزين
من البنزين

محلات ا 59 sodium carbonate Na_2CO_2 كربونات الصوديوم

سم بذرة زيت الخروع

يعد سم الرسين من السموم القاتلة، لان شجر الخروع منتشر في كل (Ricin)
مكان من العالم ولا توجد عليه أية شبهة حيث أن بذور زيت الخروع تستخدم

الذي يباع في الصيدليات كدواء ضد (Castoroil) لاستخلاص زيت الخروع
ديدان البطن.

ونباتات بذور الخروع تعد من النباتات الراقية التي تسبب التهابات متأخرة في
المعدة والامعاء ان بذرة واحدة من بذور زيت الخروع قد تسبب التسمم حيث
تحتوى على 1 ملغم من مادة الريسين.

الجرعة القاتلة: 035, غم من النقي من السم وتتوفر هذه الجرعة في (3- 6) بذرة
للأطفال فقط حيث أن مقاومة الأطفال ضعيفة بينما تتوفر فعلا للكبار في حوالي
20 بذرة ويموت المصاب في مدة أقصاها (4) أيام.

الاعراض: قد تظهر اعراض التسمم مبكرة أو متأخرة غثيان وقيء وآلام معوية
شديدة وعطش شديد ثم اسهال حاد قد يكون مصحوبا بالدم يصحب ذلك ألم
وحرقان في الحلق واذا كانت الجرعة عالية فأن اعراضا اخرى تظهر مثل ضعف
النبض وجفاف الفم واختلاجات واغماء وفقدان الوزن وهبوط في ضغط الدم
وتوقف الجهاز الدوري ثم الوفاة.

طريقة الاستخلاص للسم:

احضر وزن معين من بذور الخروع وذلك بعد التخلص من غلافي البذور أما 1-
عن طريق كسر الاغلفة وتخليص البذور منها أو اذا كانت كمية البذور كبيرة
فتوضع في ماء مضاف إليه هيدروكسد الصوديوم بهذه النسب 50غم بذور
الخروع 280 مل من الماء الى ملعقتين من الصودا الكاوية.

2- ضع البذور بعد تخليصها من القشور في خلاط أو مطحنة مع أربعة أمثال
وزنها من الاستون واطحنها جيدا.

3- صب الخارج من الخلاط أو المطحنة في كأس أو علبة بلاستيكية وغطه جيدا
لمدة 72 ساعة.

4- بعد مرور 72 ساعة رشح الخليط والبس قفاز طبي واعصر العجينة المتبقية

لإخراج أكبر كمية من الاستون المحتوى على المواد الغير السامة.
5- أضف كمية جديدة من الاستون تعادل أربعة أمثال وزن العجينة في كأس أو
علبة مع التغطية من جديد لمدة 72 ساعة.

6- بعد مرور 72 ساعة يمكنك ترشيح العجينة للحصول على السم النقي بعد
عملية التجفيف (يمكن استخدام السم المذاب في الاسيتون أيضا في عملية القتل
(بسم الرسين

السموم النباتية

هناك كمية كبيرة من السموم ذات اصل نباتي، وهي في متناول الجميع، ومع ذلك
قلما تؤدي الى مشاكل، ومن هذه النباتات، الامثلة التالية

1- Atropa bella-donna

atropa belladonna

والنبت يوجد انواع . atropin هذه النبتة سامة للغاية، إذ تحتوي على مادة
شائعة الاستخدام في الحدايق المنزلية، بسبب ورده الجميل وشكلها.
اعراض التسمم: جفاف في الفم، احمرار في الوجه، رجفة القلب دوخان، توسع
حدقة العين، هذيان وهلوسة واضطراب. في الحالات الضعبة تظهر تشنجات
وفقدان للوعي.

ويظهر له ورد في شهري يوليو اوغسطس، تشبه الاجراس، تتحول فيما بعد الى
ثمار سوداء. وهو نبتة طويلة العمر وهي شجيرة، اصلها من اواسط اوروبا. النبتة
(بكاملها سامة (اغصانها، اوراقها وثمارها

2- Solanum dulcamara

SOLDUL KKOHOOT

السامة ولها خواص مزعجة. الثمار solanin هذه النبتة تحتوي على مادة الناضجة تحتوي على كمية اكبر من الغير ناضجة. من النادر تسببها للموت. اعراضها: وجع في المعدة، ومن المحتمل حدوث اعراض اخرى اذ كانت الكمية اكبر.

3- Hyoscyamus niger

Hyoscyamus niger

atropin. هذه النبتة سامة للغاية، وعلى الاخص الجذر الذي يحتوي على مادة تملك هذه النبتة تاريخا طويلا من تسببها التسمم خلال الاستخدامات الطبية او تعاطي المدمنين. يصل ارتفاعها الى المتر ولها رائحة غير طيبة. النبتة بكاملها سامة للغاية. البذور يمكن ان تبقى في الارض فترة طويلة، والنبتة يحدث ان يخطأ استخدمت بعض المرات في ارتكاب Pastinaca sativa المرء بينها وبين الجرائم.

كانت بذورها تستخدم من اجل تخفيف الام الاسنان، من خلال حرقها وجعل الدخان يدخل الفم.

الاعراض: الجفاف في الفم، احمرار الوجه، خفقان القلب، توسع الحدقة، ..الدوخان، هلوسة واضطراب

Laburnum anagyroides.4-

شجيرة منتشرة في جنوب أوروبا، اوراقه طويلة ولها ثلاثة اصابع زهوره صفراء

تظهر في بداية الصيف المبكر، تنتهي بظهور ثمار تشبه الاجاص سامة جدا وتعتبر الاغصان اكثر سمية من الاوراق. cytisin. وتحتوي بذورها على سم

عوارض التسمم تظهر بعد مابين نصف ساعة الى بضعة ساعات. وهي مشاعر الغثيان، تقي، دوران، فقدان القدرة على التركيز، خفقان القلب، ارتفاع الحرارة و توسع الحدقة. في الحالات الصعبة يمكن ان تظهر تشنجات عضلية، وتأثيرات على القدرة على التنفس وغياب الوعي.

5- Taxus baccata

وعلى مادة زيتية مسببة للازعاج. لها ثمرة taxin نبتة سامة، تحتوي على مادة حمراء اللون ليست خطيرة. غير ان قشرة الساق والبذور هما اللذان يسببان خطر الاصابة بالتسمم.

الاعراض: وجع المعدة، وفي الحالات الصعبة يتأثر القلب.

6- Heracleum mantegazzianum

نبتة كبيرة، تحتوي على زيوت مثيرة للجلد، خصوصا عند التعرض للشمس. لا يوجد ما يشير الى حدوث التسمم بسبب لمس النبتة. الاعراض: مايشابه احتراق الجلد يرافقه حساسية كبيرة، احمررا للجلد وتكون فقاعات، يمكن ان تصبح كبيرة ومؤلمة للغاية. هذا الامر يمكن ان يستمر لبضعة اسابيع، ومن المحتمل ان يبقى اثر الاصابة على الجلد.

7- Stryknin

غرام واحد من هذا السم يكفي لقتل 20 شخصا. Nux%20Vomica.gif Strychnos nux يحصل عليه من بذور النباتات وخصوصا النبتة الهندية وهي شجرة من اشجار الجوز. يجري طحن الجوز ووضع الطحين في vomica,

سائل كحولي او سائل مائي مع حامض الكبريت بعد التنقية يحل المرء على السم (brusin). الصافي: ستريكنين، كما يمكن استخلاص سم اخر هو بروسين ستريكنين له شكل البلورات وله طعم مر بشكل حاد، الى درجة انه وحتى 1% من الجرعة القاتلة في كأس من الماء يمكن بسهولة للضحية أن تشعر برائحتها. سام للغاية عند الحقن او الاستنشاق او عند البلع. يقوم السم بالتأثير على الجملة العصبية بحيث ان العضلات تصبح نشطة باستمرار، مما يعني انقباض الى حد الاختناق ثم انفراج الى حد الضحك والضحية تموت بعد بضعة ساعات من التعب وشلل جهاز التنفس بالرغم من انه في وعيه التام ولذلك يعتبر من اكثر انواع السم وحشية